

PATENT APPLICATION

IN THE UNITED STATES PATENT AND TRADEMARK OFFICE

In re application of

Docket No: Q91040

Yoshiko KASUGA, et al.

Appln. No.: 10/643,991

Group Art Unit: 1755

Confirmation No.: 5151

Examiner: Elizabeth A. Bolden

Filed: August 20, 2003

For:

OPTICAL GLASS, PRECISION PRESS MOLDING PREFORM AND METHOD OF

MANUFACTURING THE SAME, OPTICAL ELEMENT AND METHOD OF

MANUFACTURING THE SAME

SUBMISSION OF PRIORITY DOCUMENT

Commissioner for Patents P.O. Box 1450 Alexandria, VA 22313-1450

Sir:

Submitted herewith is a certified copy of the priority document on which a claim to The Examiner is respectfully requested to priority was made under 35 U.S.C. § 119. acknowledge receipt of said priority document.

Respectfully submitted,

Registration No. 25,426

Alan J. Kasper

SUGHRUE MION, PLLC

Telephone: (202) 293-7060

Facsimile: (202) 293-7860

WASHINGTON OFFICE 23373

CUSTOMER NUMBER

Enclosures:

Japan 2002-238909

Date: August 3, 2006

日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されてる事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed the this Office.

出願年月日 Date of Application:

2002年 8月20日

制 顧 番 号 wipplication Number: 特願2002-238909

⇒り条約による外国への出願 引いる優先権の主張の基礎 る出願の国コードと出願

IP2002-238909

country code and number

country code and number

uur priority application,

used for filing abroad

the Paris Convention, is

願 人

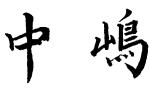
HOYA株式会社

icant(s):

CERTIFIED COPY OF PRIORITY DOCUMENT

BEST AVAILABLE COPY

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2006年 6月19日





1/E

【書類名】

特許願

【整理番号】

A25114H

【提出日】

平成14年 8月20日

【あて先】

特許庁長官 殿

【発明者】

【住所又は居所】

東京都新宿区中落合2丁目7番5号 ホーヤ株式会社内

【氏名】

春日 善子

【発明者】

【住所又は居所】

東京都新宿区中落合2丁目7番5号 ホーヤ株式会社内

【氏名】

鄒 学禄

【特許出願人】

【識別番号】

000113263

【氏名又は名称】 ホーヤ株式会社

【代理人】

【識別番号】 110000109

【氏名又は名称】 特許業務法人特許事務所サイクス

【代表者】

今村 正純

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 170347

【納付金額】

21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】

明細書 1

【物件名】

図面 1

【物件名】

· 要約書 1

【包括委任状番号】 0205374

【プルーフの要否】

要

【書類名】 明細書

光学ガラス、プレス成形用プリフォームおよびその製造方法、 【発明の名称】 光学素子およびその製造方法

【特許請求の範囲】

【請求項1】 モル%表示で、

B_2O_3	30~45%
S i O ₂	2~15%
La ₂ O ₃	1 0 ~ 2 0 %
T i O ₂	1~10%
ZnO	1 0 ~ 3 0 %
L i 2O	2~15%
WO_3	0%超かつ10%以下
Nb_2O_5	0~15%
ZrO2	0~10%

を含み、上記成分の合計量が95%超であり、Ta2O5を含まず、かつ屈折率(nd) が1.75~1.87、アッベ数 (νd) が30~45の範囲であること を特徴とする光学ガラス。

【請求項2】 ガラス転移温度 (Tg) が580℃以下であることを特徴とする 請求項1に記載の光学ガラス。

【請求項3】 必須成分として、B2O3、SiO2、La2O3、TiO2、ZnO 、Li2〇、WO3を含むとともに、任意成分としてNb2〇5、ZrO2を含み、 上記必須成分と任意成分の合計量が95モル%超であり、Ta2O5を含まず、屈 折率 (nd) が1. 75~1. 87、アッベ数 (νd) が30~45、厚さ10 mmに換算した波長280~700nmにおける分光透過率が80%となる波長 が440nm以下、かつ前記分光透過率が5%となる波長が350nm以下であ って、ガラス転移温度(Tg)が580℃以下であることを特徴とする光学ガラ ス。

【請求項4】 請求項1~3のいずれかに記載の光学ガラスよりなるプレス成形 用プリフォーム。

【請求項5】 請求項1~4のいずれかに記載の光学ガラスよりなる光学素子。

【請求項6】 流出パイプから流出する溶融ガラス流から所要重量の溶融ガラスを分離して請求項1~3のいずれかに記載の光学ガラスよりなるプレス成形用プリフォームを成形することを特徴とするプレス成形用プリフォームの製造方法。

【請求項7】 プレス成形用プリフォームを加熱、軟化し、プレス成形してガラス製光学素子を作製する光学素子の製造方法において、

請求項4に記載されたプレス成形用プリフォームまたは請求項6に記載の製造 方法により作製されたプレス成形用プリフォームを使用することを特徴とする光 学素子の製造方法。

【発明の詳細な説明】

 $[0\ 0\ 0\ 1]$

【発明の属する技術分野】

本発明は、優れた光学特性及び低温軟化性を有する光学ガラス及びプレス成形用プリフォームとその製造方法並びに光学素子とその製造方法に関する。

[0002]

【従来の技術】

レンズ等の光学製品を生産性良く、高精度の形状や寸法に成形する方法として、精密プレス成形法が知られている。精密プレス用ガラスにおいて、成形温度が600℃以上の高温になると、プレス用型の表面にダメージが生じたり、型材の耐久性が低くなったりして問題となるため、ガラスの転移温度は600℃よりもさらに低くなければならない。しかし、屈折率(nd)が1.8付近で、アッベ数(νd)が30~45程度の光学特性を有する光学ガラスとして市販されているガラスは、ガラス転移温度(Tg)が600℃以上と高く、精密プレス用としては適さないものであった。

[0003]

このような問題を解決するため、 Li_2O などのアルカリを多く導入したガラスが提案されている。例えば、特開平6-305769号公報に記載の $SiO_2O_3-D_2O_3-D_2O_3-D_2O_5-D$

 a_2O_5 が必須成分として導入されている。しかし、 $T_a_2O_5$ は元来、稀少材料で あるが、近年、コンデンサ材料としての需要が高まり、価格が高騰している。そ のため、Ta₂O₅を多量に使用したガラスを安定した価格で提供すること、及び このようなガラスを大量生産することが困難になってきた。

[0004]

【発明の解決しようとする課題】

本発明は上記課題を解決するためになされたものであり、屈折率 (nd) が1 . 75~1.87であり、かつアッベ数 (νd) が30~45であって、Ta2 O₅を含まないにもかかわらず低温軟化性に優れ、かつ低コスト化を達成し得る 光学ガラス、前記ガラスよりなるプレス成形用プリフォームおよび光学ガラス、 さらには前記プリフォームの製造方法ならびに光学素子の製造方法を提供するこ とを目的とする。

[0005]

【課題を解決するための手段】

本発明者らは、低コスト化と光学特性及び低温軟化性との両立を図るため、T a205を導入せずに優れた光学特性及び低温軟化性を示す光学ガラスを得るべく 鋭意検討を重ねた。その結果、以下のガラスにより、 Ta_2O_5 を導入せずに低温 軟化性及び光学特性に優れた光学ガラスを得ることができることを見出し、本発 明を完成するに至った。

[0006]

本発明の第一の態様は、モル%表示で、

B_2O_3	3 0 ~ 4 5 %
S i O_2	2~15%
La ₂ O ₃	1 0 ~ 2 0 %
T i O ₂	1~10%
ZnO	1 0 ~ 3 0 %
L i ₂ O	2~15%
WO_3	0%超かつ10%以下
N b 2O5	0~15%

 $Z r O_2 0 \sim 10\%$

を含み、上記成分の合計量が95%超であり、 Ta_2O_5 を含まず、かつ屈折率 (n d) が $1.75\sim1.87$ 、アッベ数 (ν d) が $30\sim45$ の範囲であることを特徴とする光学ガラスである。

上記第一の態様の光学ガラスは、さらに、580 C以下のガラス転移温度(Tg)を示すものであり、また、厚さ10 mmに換算した波長 $280\sim700$ nmにおける分光透過率が80%となる波長が440 nm以下、かつ前記分光透過率が5%となる波長が350 nm以下であるものでもある。

[0007]

本発明の第二の態様は、必須成分として、 B_2O_3 、 S_iO_2 、 $L_a_2O_3$ 、 T_iO_2 、 Z_nO 、 L_i_2O 、 WO_3 を含むとともに、任意成分として $N_b_2O_5$ 、 Z_rO_2 を含み、上記必須成分と任意成分の合計量が 9_5 モル%超であり、 $T_a_2O_5$ を含まず、屈折率 (n_d) が $1.7_5\sim1.8_7$ 、y で数 (v_d) が $3_0\sim4_5$ 、厚さ 1_0 mmに換算した波長 $2_0\sim7_0$ 0 nmにおける分光透過率が $8_0\sim7_0$ 0 nmにおける分光透過率が $8_0\sim7_0$ 0 nm以下であって、ガラス転移温度(T_g)が $5_0\sim7_0$ 0 nm以下であることを特徴とする光学ガラスである。

また、本発明の第一及び第二の態様の光学ガラスの比重は、4.7以下である ことが好ましい。

[0008]

本発明の第三の態様は、上記第一の態様の光学ガラスまたは第二の態様の光学ガラスよりなるプレス成形用プリフォームである。

本発明の第四の態様は、上記第一の態様の光学ガラスまたは第二の態様の光学ガラスよりなる光学素子である。

本発明の第五の態様は、流出パイプから流出する溶融ガラス流から所要重量の溶融ガラスを分離して上記第一の態様の光学ガラスまたは第二の態様の光学ガラスよりなるプレス成形用プリフォームを成形することを特徴とするプレス成形用プリフォームの製造方法である。

本発明の第六の態様は、プレス成形用プリフォームを加熱、軟化し、プレス成

形してガラス製光学素子を作製する光学素子の製造方法において、第三の態様の プレス成形用プリフォームまたは第5の態様の製造方法により作製されたプレス 成形用プリフォームを使用することを特徴とする光学素子の製造方法である。

[0009]

【発明の実施の形態】

以下、本発明について更に詳細に説明する。

(第一の態様)

本発明の第一の態様は、モル%表示で、

B_2O_3	3 0 ~ 4 5 %
S i O ₂	$2\sim1$ 5 %
La ₂ O ₃	1 0 ~ 2 0 %
T i O ₂	$1 \sim 1 0 \%$
Z n O	$1~0\sim3.0~\%$
L i 2O	$2 \sim 15\%$
WO_3	0%超かつ10%以下
Nb_2O_5	$0 \sim 15\%$
ZrO2	0~10%

を含み、上記成分の合計量が95%超であり、Ta2〇5を含まず、かつ屈折率(nd) が1.75~1.87、アッベ数 (vd) が30~45の範囲であること を特徴とする光学ガラスである。

[0010]

本態様において、上記各成分の組成範囲を限定した理由は次の通りである。本 態様に限らず、以下の説明において、各成分の含有量はモル%表示にて示すこと にする。

B₂O₃は、ガラスの網目構造を構成する成分であって、ガラスに低分散性を与 え、軟化温度を低下させるために必要不可欠な成分である。その含有量が30% 未満では、ガラス転移温度が高くなるとともに、所要の光学恒数を維持すること できなくなるのに対し、45%を超えると、ガラスの耐久性や耐酸性が悪化して しまうおそれがある。よって、その含有量は30~45%の範囲に制限される。

より好ましくは32~42%の範囲である。

$[0\ 0\ 1\ 1]$

SiO2は、B2O3と同様ガラスの網目構造を構成する主成分であり、ガラス の耐久性を向上させるために欠かせない成分でもある。その含有量が2%未満で はガラスの耐失透性が急激に悪くなる一方、15%を超えて導入すると、低温軟 化性を維持することができなくなるとともに、所望の光学恒数を維持できなくな る。従って、その含有量は2~15%の範囲に制限される。より好ましくは3~ 12%の範囲である。

$[0\ 0\ 1\ 2]$

La2O3は、ガラスの耐久性及び耐候性を向上させるためにも、所望の光学恒 数を付与するためにも必要不可欠である。しかし、その含有量が20%を超える と、ガラスの屈折率が目標の範囲より高くなり、熱的な耐失透性も悪化するおそ れがあるため、20%以下に抑えることが必要である。逆に10%未満では所望 の光学恒数が得られないため、その含有量は10~20%の範囲に限定される。 より好ましくは11~18%の範囲である。

$[0\ 0\ 1\ 3]$

TiO₂は、ガラスの光学恒数の調整、耐失透性の改善や化学的耐久性の改善 のために導入した成分である。その含有量は10%を超えて多くなると、ガラス のアッベ数(ν d)を30以上に保つことができなくなる上、耐失透性も大きく 悪化するため、その含有量を10%以下に抑えることが必要である。一方、その 含有量を1%より少なくすると、ガラスの耐失透性が大きく悪化し、液相温度も 高くなり、プレス成形用プリフォームの作成ができなくなるおそれがあるため、 その含有量を1%以上にすることが必要である。より好ましくは2~8%の範囲 である。

$[0\ 0\ 1\ 4\]$

ZnOは、ガラスの低温軟化性や高耐候性を維持するために非常に重要な成分 である。特に、従来の光学ガラスに多用されているBaOの代わりに多くのZn ○を導入すると、ガラスの耐失透性や耐候性が大幅に改善される。本発明の第一 の態様のガラスと同様の光学恒数を有する従来のガラスでは、ZnOは、BaO

やCaOと同様の光学恒数の調整効果を示す成分として用いられた。それに対し、本発明の第一の態様の光学ガラスの組成系において、ZnOは他の2 価成分と比べ、ガラスの耐失透性を大幅に高める効果を示す上、低温軟化性の改善や光学恒数の調整の点で最も優れている成分である。その含有量が10%未満では目標の耐失透性と低温軟化性を維持することができなくなる一方、30%より多く導入すると、逆にガラスの安定性が悪化し、液相温度も急上昇するため、溶融ガラスからプリフォームを成形する熱間プリフォーム成形に支障が出るおそれがある。従って、その含有量は $10\sim30\%$ の範囲に限定される。より好ましくは $10\sim25\%$ 、さらに好ましくは $12\sim22\%$ の範囲である。

[0015]

Li₂Oは、ガラスの低温軟化性を改善するために導入された成分である。その含有量が2%未満では、軟化温度が高くなり、プレスに困難をもたらす一方、15%を超えて導入すると、ガラスの液相温度が急激に高くなり、耐候性も悪化するため、その含有量が $2\sim15\%$ の範囲に制限される。より好ましくは $3\sim12\%$ の範囲である。

[0016]

 WO_3 は、ガラスの屈折率を高め、失透傾向を抑制し、溶融ガラスの高温粘性を低める効果がある。 WO_3 を導入しないと、安定してガラスを作ることが困難になるため、本態様においては必須成分である。しかし、10%を超えると、ガラスの着色傾向が増大するため、その含有量を10%以下に抑えたほうが良い。したがって、その含有量は、0%を超え、10%以下に限定される。より好ましい範囲は $0.1\sim10\%$ 、さらに好ましい範囲は $0.5\sim8\%$ である。

[0017]

N b $_2$ O 5 は、ガラスの屈折率を高め、耐失透性や化学的耐久性を改善するのに非常に有効であるが、15%を超えると、ガラスは失透しやすくなる。したがって、その含有量は $0\sim15\%$ に限定される。上記効果を得るために、 $2\sim15\%$ とすることが好ましく、 $2\sim10\%$ とすることがより好ましい。

[0018]

ZrO2は、ガラスの耐候性及び耐失透性の向上や光学恒数の調整に使われる

任意成分である。特に、少量のZr O_2 をガラスに導入する場合、ガラスの耐失透性が大幅に改善され、熱間プリフォーム成形に必要とされる低液相温度化も図られるため、少量のZr O_2 を導入することが好ましい。しかし、その含有量が10%より多くなると、所望の光学恒数を得るのが困難になるとともに、低温軟化性も悪化するので、その含有量を $0\sim10\%$ とする。より好ましくは $0\sim8\%$ である。さらに好ましくは $1\sim8\%$ である。

[0019]

上記任意成分N b $_2O_5$ またはZ r O_2 を含むことが望ましく、N b $_2O_5$ および Z r O_2 を含むことがより一層望ましい。特に、その含有量は、0 < N b $_2O_5$ + Z r O_2 < 1 8 の範囲であることが好ましく、1 < N b $_2O_5$ + Z r O_2 < 1 6 の範囲であることがより好ましい。

さらに、上記所望の目的を達成する上から、 B_2O_3 、 S_iO_2 、 $L_a_2O_3$ 、 T_iO_2 、 Z_nO 、 L_i_2O 、 WO_3 、 $N_b_2O_5$ 、 Z_rO_2 の合計量を9.5%超、好ましくは9.8%以上、さらに好ましくは9.9%以上、特に好ましくは1.0.0%とする。ただし、上記成分のほか、 $S_b_2O_3$ を外割添加で $0\sim2.\%$ 、より好ましくは $0\sim1.\%$ 、さらに好ましくは0.%を超え1.%以下加えることができる。その他、通常使用される脱泡剤も外割添加することができるが、環境影響を考えると、 $A_s_2O_3$ の添加は好ましくない。

[0020]

なお、本態様の光学ガラスにおいては、上記成分のほか、ガラスの特性を悪化させない範囲での少量のフッ素、 P_2O_5 、 N_a_2O 、 K_2O 、 C_aO 、 S_rO 、 B_aO 、 Y_2O_3 などの成分を添加することも可能である。

また、環境影響などの観点から上記のヒ素化合物に加え、鉛化合物、カドミウム化合物などの有毒物質や、ウラン、トリウムなどの放射性物質も排除すべきである。

また、本態様の光学ガラスは、低コスト化のため、 Ta_2O_5 を含有しない。本態様の光学ガラスは、 Ta_2O_5 を含有しないにもかかわらず、前記組成とすることで、低Tgで精密プレスに適した光学ガラスを実現することができる。なお、 Ta_2O_5 を含有しないとは、ガラス原料としてタンタル化合物を使用しないとい

うことであって、不純物としての混入を排除するものではない。

[0021]

本発明の第一の態様において、好ましい組成は、B2O3を32~42%、Si O_2 e_3 e_1 e_2 e_3 e_4 e_5 e_6 e_7 e_8 e_7 e_8 e_7 e_7 e_8 e_7 e_8 e_7 e_7 e_8 e_7 e_8 e_7 e_7 e_8 e_7 e_7 e_8 e_7 e_8 e_7 e_7 $\sim 2.5\%$, Li₂Oを3 $\sim 1.2\%$, WO₃を0. $1\sim 1.0\%$, Nb₂O₅を2 ~ 1.5 %、 ZrO_2 を $0\sim10$ %であり、より好ましくは、 B_2O_3 を $32\sim42$ %、Si O2&3~12%, La2O3&11~18%, TiO2&2~8%, ZnO&1 $2 \sim 2 \ 2 \%$, Li₂O $\epsilon \ 3 \sim 1 \ 2 \%$, WO₃ $\epsilon \ 0$. $5 \sim 8 \%$, Nb₂O₅ $\epsilon \ 2 \sim 1 \ 5$ %、Zr O_2 を0 \sim 8% であり、さらに好ましくは、 B_2O_3 を32 \sim 42%、Si O₂を3~12%、La₂O₃を11~18%、Ti O₂を2~8%、ZnOを1 $2 \sim 22\%$, Li₂Oを3~12%, WO₃を0. 5~8%, Nb₂O₅を2~10 %、 $Z r O_2 \varepsilon 1 \sim 8$ %である。

[0022]

次に本態様の光学恒数について説明する。本態様の屈折率 (nd) は1.75 ~1.87、アッベ数(ν d)は30~45である。低転移温度、高光線透過性 、熱間成形性、高耐失透性のガラスを得る上から、屈折率(nd)が1.80~ 1. 87、アッベ数 (ν d) は30~45の光学恒数を示すことがより好ましく 、屈折率(n d)が1. 80~1. 87、アッベ数(ν d)は33~45の光学 恒数を示すことがさらに好ましい。

[0023]

本態様のガラスの低軟化性はガラス転移温度(Tg)によって特徴付けられる 。本態様において、ガラス転移温度(Tg)は580℃以下であり、570℃以 下であることがより望ましい。ガラス転移温度(Tg)が上記範囲内であること によって、良好なプレス成形性、特に良好な精密プレス成形性を得ることができ る。精密プレス成形は、プレス成形型の成形面の反転形状を加熱軟化したガラス に精密に転写し、目的とする最終ガラス製品を製造する方法である。精密プレス 成形によってガラス製光学素子を成形する方法は、モールドオプティクス成形法 とも呼ばれ、光学素子の光線を透過したり、反射したり、屈折させたり、回折さ せるために使用する光学的な機能を備えた面(光学機能面)をプレス成形後に機 械的加工を施すことなく形成することができ、特に非球面レンズの非球面の成形 には好適な方法である。精密プレス成形では、プレス成形型を繰り返し使用する 中で、型の成形面を損傷させないよう、より低温でプレス成形を行わなければな らない。そのため、低温でプレス成形可能なガラスが精密プレス成形に適してい る。

[0024]

本態様のガラスは優れた分光透過特性を有していることが好ましい。ガラスの 分光透過特性は、両面が平行かつ研磨された厚さ10mmの前記ガラスよりなる 試料の分光透過率によって評価することができる。分光透過率は表面反射損失分 も含むガラス試料の透過率であり、公知の如く試料の厚みと所定の関係にある。 従って、分光透過率の測定は、必ずしも厚さ10mmで実施する必要はなく、実 測された分光透過率を上記公知の関係を用いて厚さ10mmに換算して求めるこ ともできる。本態様のガラスは、分光透過特性において、波長280~700 n mにおける分光透過率が80%となる波長(以下、 λ 8 0 という。)が440 n m以下であり、かつ分光透過率が 5 %となる波長(以下、 λ 5 という。)が 3 5 O n m以下である。また、上記分光透過特性を有する光学ガラスは、λ80より 長波長であって700 n m以下の波長域において、分光透過率は80%よりも高 い透過率を示す。また、入5より入80へ向けて波長が長くなるにつれて分光透 過率は増加する。一方、λ5より波長が短くなるにつれて分光透過率は減少して いく。

このように本発明の光学ガラスは、可視波長域全域にわたって高い分光透過率 を備えていることが好ましい。このような分光透過特性を有する光学ガラスは、 着色が極めて少なく、無色透明なガラスであり、撮像光学系をはじめとする種々 の光学素子の材料として好適である。

[0025]

本態様のガラスは精密プレス成形に好適であることは前述のとおりであるが、 精密プレス成形では型成形面や型成形面上に形成されている離型膜の酸化を防止 するため、ガラスを窒素、窒素と水素の混合ガスなど非酸化性雰囲気中で取り扱 うことが多い。本態様のガラスには、TiO2、Nb2O5、WO3のような還元さ

れやすい金属酸化物成分が含まれている。このようなガラスを非酸化性雰囲気中で加熱すると、上記金属が還元され、その結果、可視域に吸収が発現する場合があるが、本態様のガラスは、精密プレス成形後も上記分光透過特性が損なわれることがなかった。従って、本態様のガラスからなる精密プレス成形品の分光透過特性も光学素子として使用する上で極めて良好なものである。

[0026]

次に本態様のガラスの比重について説明する。本態様の組成を有する光学ガラスは高屈折率を示すものの、比重はそれほど大きくない。ガラスの比重が大きいとそのガラスを使用した光学素子、あるいは光学機器の重量が重くなる。例えば、複数枚の単体レンズを組込んだカメラレンズでオートフォーカス機能を有するものは、単体レンズの相互間の位置を電気駆動系で駆動、調整する。その際、単体レンズの重量が大きいとオートフォーカスによる消費電力が大きくなり、電池消耗を著しくするなどの問題をおこす。高屈折率のガラスの比重を抑えることは、上記問題を解決するための有効な方法の一つである。従って、本態様の光学ガラスは光学素子の原料として好適であり、好ましくは、比重が4.7以下のガラスであり、より好ましくは4.6以下である。また、本態様の光学ガラスの比重は、概ね4以上であることが適当である。

本態様は、ZnOとLi₂Oが共存することにより、ガラスの比重を減少させることができる。さらに、両成分を共存させることによって、ガラス転移温度(Tg)を低下させること、及び分光透過特性を改善すること(着色の低減)ができる。

[0027]

(第二の態様)

次に本発明の第二の態様について具体的に説明する。本態様は、必須成分として、 B_2O_3 、 S_iO_2 、 $L_a_2O_3$ 、 T_iO_2 、 Z_nO 、 L_i_2O 、 WO_3 を含むとともに、任意成分として $N_b_2O_5$ 、 Z_rO_2 を含み、上記必須成分と任意成分の合計量が95 モル%超であり、 $T_a_2O_5$ を含まず、屈折率(n_d)が $1.75\sim1.87$ 、アッベ数(ν_d)が $30\sim45$ 、厚さ10 mmに換算した波長 $280\sim700$ nmにおける分光透過率が80%となる波長が440 nm以下、かつ前記

分光透過率が5%となる波長が350nm以下であって、ガラス転移温度 (Tg) が580℃以下であることを特徴とする光学ガラスである。

本態様の組成について説明する。本態様は、上記必須成分を共存させ、必須成分と上記任意成分の合計量を95モル%超とすることにより、所望の光学恒数の付与、低ガラス転移温度化、分光透過特性の改善、比重増加の抑制、良好な耐失透性、化学的安定性、熱間成形性を付与している。上記の観点から、任意成分Nb2〇5またはZr〇2を含むことが望ましく、Nb2〇5およびZr〇2を含むことがより望ましい。また、上記必須成分と任意成分の合計量を98%以上とすることが好ましく、99%以上とすることがより好ましく、100%とすることが特に好ましい。ただし、上記成分のほか、Sb2〇3を外割添加で0~1.5%、より好ましくは0~1%、さらに好ましくは0%を超え1%以下加えることができる。Sb2〇3を多量に導入すると、精密プレス成形時にプレス成形型の成形面に損傷が発生しやすくなる。なお、重量%で表す場合、Sb2〇3の外割添加量は、1.8%以下とすることが好ましい。その他、通常使用される脱泡剤も外割添加することができるが、環境影響を考えると、As2〇3の添加は好ましくない。

また、本態様の光学ガラスは、低コスト化のため、Ta₂O₅を含有しない。本態様の光学ガラスは、Ta₂O₅を含有せずに、低Tgで精密プレスに適した光学ガラスを実現することができる。なお、Ta₂O₅を含有しないとは、タンタル化合物をガラス原料として使用しないということであり、不純物としての混入を排除するものではない。

なお、本態様の光学ガラスにおいては、上記成分のほか、ガラスの特性を悪化させない範囲での少量のフッ素、 P_2O_5 、 N_a_2O 、 K_2O 、 C_aO 、 S_rO 、 B_aO S_rO S_rO

また、環境影響などの観点から上記のヒ素化合物に加え、鉛化合物、カドミウム化合物などの有毒物質や、ウラン、トリウムなどの放射性物質も排除すべきである。

[0028]

本態様の光学恒数、ガラス転移温度(Tg)、分光透過特性、比重、ならびに 前記各特性の好ましい範囲とその理由は、第一の態様に関する説明と同様である

また、本発明の第一及び第二の態様において、光学ガラスの屈伏点は、580 ℃以下であることが好ましい。580℃以下であれば、プレス成形時に発泡、カ ン割れ、表面脈理などの問題が生じることがなく、平坦性、平滑性に優れた光学 ガラスを得ることができる。また、本発明の第一及び第二の態様の光学ガラスの 液相温度は、1000℃以下であることが好ましい。液相温度が1000℃以下 であれば、溶融ガラス化が容易であり、作業性が良好である。

[0029]

(プレス成形用プリフォームとその製造方法)

次にプレス成形用プリフォームについて説明する。プレス成形用プリフォーム とは、加熱、軟化してプレス成形に供するためのガラス成形体であり、プレス成 形品の重量に応じた所要重量のガラスからなる。形状はプレス成形に適するよう 成形されており、球状、マーブル状、回転楕円体などを例示することができる。 そして本発明のプレス成形用プリフォームは上記第一又は第二の態様の光学ガラ スよりなる。なお、プリフォームの表面にはプレス成形時の離型効果や潤滑効果 を高めるため、カーボン膜などの薄膜を形成してもよい。

本発明のプレス成形用プリフォームは、精密プレス成形に好適である。その理 由は、上記のようにプリフォームを構成するガラスが、低軟化特性を有する光学 ガラスであるとともに、精密プレス成形によって上記の分光透過率特性が損なわ れることはないからである。

[0030]

本発明のプレス成形用プリフォームは、例えば、ガラス原料を溶解し、脱泡清 澄、攪拌均質化して泡を含まない均質な溶融ガラスを作り、この溶融ガラスをプ リフォームに成形する方法、あるいは前記の溶融ガラスをプリフォームに加工す るための成形体に成形し、この成形体に機械加工(例えば、切断、研削、研磨な ど)を施してプリフォームにする方法などにより製造することができる。

特に、流出パイプから流出する溶融ガラス流から所要重量の溶融ガラスを分離 してプリフォームに成形する方法が好ましい。例えば、上記溶融ガラスをパイプ から連続かつ一定スピードで溶融ガラス流として流出し、その溶融ガラス流の先 端から所要重量の溶融ガラスを分離して、軟化状態にある間に成形し、冷却して プリフォームを作る方法、あるいは、溶融ガラスをパイプを通して連続かつ一定 スピードで流し、パイプ流出口から所要重量の溶融ガラス滴として滴下し、その 溶融ガラス滴を成形、冷却してプリフォームを作る方法などを例示できる。この ように、溶融ガラスを使用して、ガラスが軟化状態にある間にプリフォームを成 形する方法を熱間プリフォーム成形と呼ぶが、第一及び第二の態様のガラスはい ずれもガラス転移温度が低く、流出時の粘性を成形に適する範囲に調整すること ができるので、ガラスを失透させることなく、プレス成形用プリフォームを成形 することができる。熱間成形は、目的重量の溶融ガラスからプリフォームを成形 するため、表面に機械加工などによる加工痕を発生させることなく、重量精度の 高いプリフォームを生産することができる。精密プレス成形では、プリフォーム の表面が最終製品である光学素子表面として残る場合が多く、そのため、加工痕 があると光学素子表面付近の欠陥となってしまうおそれがある。しかし、熱間プ リフォーム成形によれば表面近傍にも欠陥のないプリフォームを作ることができ るので、生産性よく高品質の光学素子を精密プレス成形によって提供することが できる。

[0031]

(光学素子とその製造方法)

本発明の光学素子は、第一又は第二の態様の光学ガラスよりなる光学素子、あるいは、上記プレス成形用プリフォームをプレス成形して得られる光学素子である。前記プレス成形には精密プレス成形も含まれる。光学素子としては、レンズ(非球面レンズ、球面レンズ、シリンドリカルレンズ、ロッド状レンズなど)、レンズアレイ、プリズム、回折格子、各種光学基板などを例示できる。なお、これら光学素子には必要に応じて反射防止膜、部分反射膜、全反射膜などの光学薄膜を形成してもよい。

[0032]

次に、本発明の光学素子の製造方法について説明する。この製造方法では、上記プレス成形用プリフォームを加熱、軟化し、プレス成形してガラス製光学素子を作製する。プレス成形については、上記の精密プレス成形が好適である。その

説明図を図1に示す。精密プレス成形によれば、非球面レンズ、回折格子などの機械加工では大きな負担がかかる光学素子の光学機能面を精密プレス成形で形成することができるので、機械加工が難しい光学素子を高生産性のもとに量産することができる。プレス成形、精密プレス成形、プリフォームの加熱、軟化については公知の方法を用いることができる。得られた光学素子の分光透過率特性は良好であり、形状精度等も良好である。

このようにしてレンズ(非球面レンズ、球面レンズ、シリンドリカルレンズ、ロッド状レンズなど)、レンズアレイ、プリズム、回折格子、各種光学基板などを製造することができる。

[0033]

【実施例】

以下、本発明を実施例によりさらに具体的に説明するが、本発明はこれらの実 施例に限定されるものではない。

(実施例1~32)

[0034]

表1には前述のガラス組成のほか、各ガラスについて測定された光学恒数(屈 折率 n d、r y \sim 数 ν d)、ガラス転移温度(T g)、比重、 λ 8 0 ϵ λ 5 を示す。これらの屈折率(n d)、r y \sim 数(ν d)、ガラス転移温度(r g)、比重、 λ 8 0、 λ 5 は以下のようにして測定した。

(1) 屈折率 (n d) 及びアッベ数 (ν d)

徐冷降温速度を-30℃/hにして得られた光学ガラスについて測定した

(2) ガラス転移温度(Tg)

理学電機株式会社の熱機械分析装置により昇温速度を4℃/分にして測定 した。

(3) 分光透過率 (λ80、λ5)

 10 ± 0.1 mmの厚さに研磨したガラスを用いて、280 nmから70 0 nmまでの波長域での分光透過率(表面反射損失を含む)を測定した。また、着色度については透過率80%と5%を示す波長をそれぞれ λ 80、 λ 5 で表す。なお、 λ 80、 λ 5 の有効数字は2 桁とする。

[0035]

【表1】

	Т						_	Ī	Г			Γ	<u> </u>	_	Γ	_					_	_		_		Г	Ι					
比重	4.504	4.479	4.487	4.702	4.438	4.422	4.403	4.433	4.486	4.282	4.515	4.538	4.430	4.470	4.451	4.419	4.466	4.583	4.466	4.449	4.413	4.356	4.533	4.449	4.390	4.549	4.405	4.376	4.360	4.361	4.412	4.414
λ 5(nm)	350	350	340	350	350	350	350	350	350	320	350	350	350	320	350	320	350	350	350	350	350	350	350	320	350	340	350	350	350	340	350	350
λ 80(nm)	430	430	420	430	430	430	440	430	430	440	430	440	420	430	430	430	430	440	430	420	420	410	440	420	420	410	430	430	430	410	420	420
Tg(%)	553	550	534	557	559	562	553	548	547	244	547	543	551	548	548	546	548	544	543	551	554	699	224	541	546	542	546	547	549	247	292	539
ρ'n	37.88	38.06	37.66	38.12	38.24	38.34	35.78	36.31	34.64	33.03	36.34	35.10	37.63	37.82	37.48	35.55	36.14	36.46	37.52	38.09	38.15	38.26	35.82	37.32	37.24	37.81	36.64	37.18	37.47	37.60	36.97	36.53
pu	1.83456	1.83081	1.83378	1.82730	1.82336	1.81971	1.84115	1.84027	1.84649	1.85218	1.83520	1.83390	1.83755	1.83440	1.83433	1.84047	1.84028	1.83242	1.82499	1.83071	1.82743	1.82299	1.84965	1.84053	1.83390	1.83455	1.83580	1.83384	1.83146	1.83250	1.83644	1.83557
中	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100:00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00	100.00
CaO	00.0	00:0	0.00	0.00	00:0	00:0	00'0	00'0	00'0	00'0	00'0	00.0	00.0	00.0	0:00	00.0	00.0	0.00	00'0	00'0	00.0	00.0	0.00	00.0	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	3.20	0.00	0.00
Y203	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	00.0	00'0	00'0	00'0	00'0	00'0	0.00	00'0	00'0	00'0	0.00	00.0	0.00	00:0	1.65	3.31	4.96	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
Zr02	4.96	4.88	4.96	4.80	4.72	4.65	4.88	4.96	4.96	4.96	4.88	4.80	5.02	4.90	4.84	00'0	00.0	00:0	3.28	4.96	4.96	4.96	4.80	4.80	4.80	4.80	4.76	4.87	4.84	4.80	4.86	4.88
Nb205	2.48	2.44	2.48	2.40	2.36	2.33	2.44	4.13	5.79	7.44	2.44	2.40	3.77	1.22	00'0	2.48	90.9	2.48	1.64	2.48	2.48	2.47	4.00	4.00	4.00	4.00	3.97	4.06	4.03	4.00	4.05	4.07
WO3	4.96	4.88	4.96	4.80	4.75	4.65	4.88	4.96	4.96	4.96	8.13	11.20	2.51	4.90	4.84	4.96	5.08	9.92	6.56	4.96	4.96	4.96	4.80	1.60	1.60	4.80	3.17	2.11	1.61	1.60	2.27	1.63
Li2O	6.61	6.50	9.92	6.40	6.30	6.20	6.50	6.61	6.61	6.61	6.50	6.40	69.9	6.53	6.45	6.61	8.78	6.61	6.56	6.61	6.61	6.61	4.80	4.80	4.80	4.80	4.76	4.87	4.84	4.80	4.86	4.88
ZnO	13.22	13.01	13.22	12.80	12.60	12.40	13.01	13.22	13.22	13.22	13.01	12.80	13.39	13.06	12.90	13.22	13.56	13.22	13.11	13.22	13.22	13.22	19.20	22.40	22.40	22.40	20.63	19.46	19.35	19.20	19.45	22.78
Ti02	4.96	4.88	4.96	4.80	4.72	4.65	8.13	4.96	96.4	4.96	4.88	4.80	5.02	7.35	89'6	9.92	5.08	4.96	95'9	4.96	4.96	4.96	4.80	4.80	4.80	1.60	4.76	4.87	4.84	4.80	4.86	4.88
La203	16.53	16.26	16.52	16.00	15.75	15.50	14.63	14.88	13.22	11.57	14.63	12.80	16.74	16.33	16.13	16.53	16.95	16.53	16.39	14.88	13.22	11.57	14.40	14.40	13.60	14.40	13.49	14.36	14.52	13.60	14.26	13.82
SiO2	6.61	9.76	6.61	12.80	15.75	18.60	6.50	6.61	6.61	6.61	6.50	6.40	6.69	6.53	6.45	6.61	6.78	6.61	6.56	6.61	6.61	6.61	6.40	6.40	6.40	6.40	7.94	6.49	90'8	6.40	6.48	3.25
B203	39.67	37.39	36.37	35.20	33.05	31.02	39.03	39.67	39.67	39.67	39.03	38.40	40.17	39.18	38.71	39.67	40.69	39.67	39.34	39.67	39.67	39.68	36.80	36.80	37.60	36.80	36.52	38.91	37.91	37.60	38.91	39.81
実施例	-	2	3	4	5	9	7	8	6	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	97	27	28	59	30	31	32

[0036]

(実施例33)

実施例1~32と同じ組成のガラスが得られる脱泡清澄、均質化された溶融ガラスを溶解した。次いで、この溶融ガラスを一定流量のもと、連続的に白金合金製の耐熱パイプを通して、その先端から受け型に滴下し、受け型から放出されるガスによる風圧を加え、浮上させながら球状にプリフォームに成形した。なお、パイプ先端から溶融ガラス滴は一定間隔で次々と滴下するので、これを複数の受け型を用いて順次、受けて成形した。このようにして実施例1~32に対応するガラスからなる所要重量の球状プリフォームを作製した。

同様にして、流出パイプから上記溶融ガラス流を一定スピードにおいて連続的に流出し、その溶融ガラス流先端部を受け型で受け、先端部と流出パイプの間の溶融ガラス流にくびれ部を形成した後、受け型をパイプから引き離して、くびれ部より溶融ガラス流先端部を分離した。そして、分離した溶融ガラス塊を上記方法と同じように浮上させながら球状のプリフォームに成形した。複数の受け型を用意し、この受け型を順次用いて連続流出する溶融ガラスから多量のプリフォームを成形する方法は上記方法と同じである。

これらの方法により、直径2~30mmの球状プリフォームを製造することができた。これらプリフォームの重量は揃っており、内部、表面とも良好なものであった。

これにより、上記方法は精密プレス成形用プリフォームの製造方法として好適であることが示された。

[0037]

(実施例34)

次に、実施例33において作製されたプレス成形用プリフォームを加熱、軟化して、図1に示すプレス装置を用いて精密プレス成形し、非球面レンズを得た。 具体的には、レンズ形状を反転した非球面形状を有する下型2及び上型1の間に プリフォームを静置したのち、石英管11内を窒素雰囲気としてヒーター12に 通電して石英管11内を加熱した。成形型内部の温度をガラス転移温度(Tg) より50~100℃高い温度に設定し、同温度を維持しつつ、押し棒13を降下

させて上型1を押して成形型内のプリフォームをプレス成形した。プレス条件は 、成形圧力を8MPa、成形時間を30秒とした。プレスの後、成形圧力を低下 させ、プレス成形したガラス成形品を下型2及び上型1と接触させたままの状態 でガラス転移温度(Tg)よりも30℃程度低い温度まで徐冷し、次いで室温ま で急冷して非球面レンズに成形されたガラスを成形鋳型から取り出した。得られ た非球面レンズは、きわめて精度の高いレンズであり、分光透過率特性も良好な ものであった。

[0038]

【発明の効果】

以上のように、本発明によれば、Ta2O5を導入することなく、屈折率(nd) が1. 75~1. 87、アッベ数 (v d) が30~45の範囲にある光学恒数 及び580℃以下の低ガラス転移温度を備えた光学ガラスを提供することができ る。本発明の光学ガラスは、高価なタンタルを全く使用しないので、上記特性を 有する光学ガラスを安価に安定して提供することもできる。また、上記光学恒数 を有しつつ、良好な分光透過率特性を備える光学ガラスを提供することができる 。さらに、比重の増大を抑えつつ上記光学恒数を付与できるので、重量を抑えた 光学素子のガラス材料を提供することもできる。

また、本発明のプレス成形用プリフォーム及びその製造方法によれば、上記光 学恒数を有する光学素子をプレス成形により製造するためのプリフォーム及びそ の製造方法を提供することができる。また、高価なタンタルを導入しないため、 安価なプリフォームを安定して提供することができる。

さらに、本発明の光学素子及びその製造方法によれば、上記光学ガラス及びプ リフォームの有する特性、特長を活かしつつ、良好な分光透過率特性を有する光 学素子及びその製造方法を提供することができる。また、タンタルを含まないガ ラス材料を使用するので、安価な光学素子を安定して提供することができる。

【図面の簡単な説明】

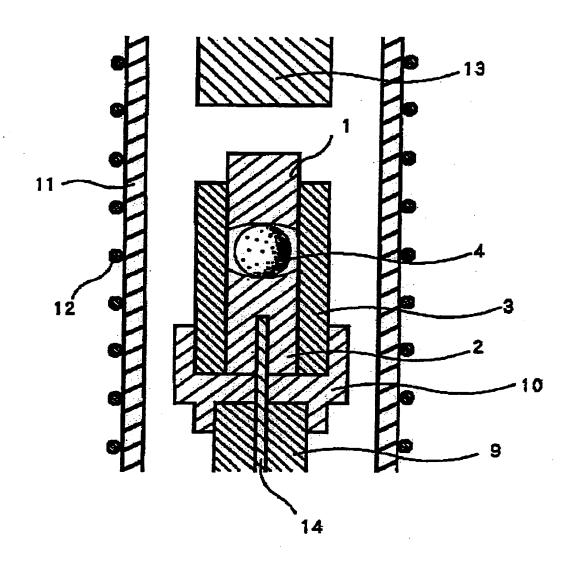
【図1】 精密プレス装置の断面説明図である。

1/E

【書類名】

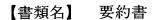
図面

【図1】



BEST AVAILABLE COPY

1/E



【要約】

屈折率 (nd) が1.75~1.87であり、かつアッベ数 (νd) 【課題】 が30~45であって、Ta2O5を含まないにもかかわらず低温軟化性に優れ、 かつ低コスト化を達成し得る光学ガラス、前記ガラスよりなるプレス成形用プリ フォームおよび光学ガラス、さらには前記プリフォームの製造方法ならびに光学 素子の製造方法を提供すること。

モル%表示で、B₂O₃を30~45%、SiO₂を2~15%、 【解決手段】 La2O3&10~20%、TiO2&1~10%、ZnO&10~30%、Li2 Oを2~15%、WO3を0%超かつ10%以下、Nb2O5を0~15%、Zr O_2 を $0 \sim 10$ %含み、上記成分の合計量が95 %超であり、 Ta_2O_5 を含まず 、かつ屈折率 (nd) が1.75~1.87、アッベ数(νd) が30~45の 範囲である光学ガラス。このガラスよりなるプレス成形用プリフォーム及び光学 素子。この光学ガラスよりなるプレス成形用プリフォームを成形するプレス成形 用プリフォームの製造方法。この成形用プリフォームを使用する光学素子の製造 方法。

【選択図】



特願2002-238909

出願人履歴情報

識別番号

 $[0\ 0\ 0\ 1\ 1\ 3\ 2\ 6\ 3]$

1. 変更年月日

1990年 8月16日

[変更理由]

新規登録

住 所

東京都新宿区中落合2丁目7番5号

氏 名

ホーヤ株式会社

2. 変更年月日

2002年12月10日

[変更理由]

名称変更

住 所

東京都新宿区中落合2丁目7番5号

氏 名

HOYA株式会社